PATENT ABSTRACTS OF JAPAN BEST AVAILABLE COPY

(11) Publication number: 04198141 A

(43) Date of publication of application: 17.07.92

(51) Int. CI

C07C 27/00

C07C 31/20

C07C 68/06

C07C 69/96

// B01J 31/08

C07B 61/00

(21) Application number: 02325392

(22) Date of filing: 29.11.90

(71) Applicant:

ASAHI CHEM IND CO LTD

(72) Inventor:

FUKUOKA SHINSUKE SASAKI HIROO TOJO MASAHIRO

(54) CONTINUOUS PRODUCTION OF DIALKYL CARBONATE AND DIOLS

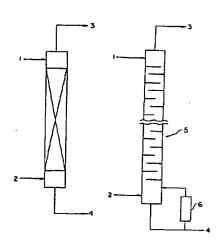
(57) Abstract:

PURPOSE: To obtain the title compound from a cyclic carbonate and an aliphatic monoalcohol in high yield, in high selectivity and continuously by carrying out reaction in the presence of a catalyst at plural plates of continuous multi- stage column and simultaneously taking out a low-boiling product by distillation.

CONSTITUTION: In continuously producing a dialkyl carbonate and a diol by reacting a cyclic carbonate with an aliphatic monoalcohol in the presence of a catalyst, the cyclic carbonate and the aliphatic monoalcohol are continuously fed (1 and 2) to a continuous multi-stage distillation column 5, brought into contact with the catalyst laid at plural plates in the distillation column 5 to carry out reaction, a low-boiling product among the objective compounds formed by the reaction is taken out (3) in a gaseous state by distillation from the distillation column 5, a high-boiling product is continuously extracted (4) in a liquid state from the bottom of the column to successively give the objective compound at high reaction rate, in high reaction ratio,

in high yield and in high selectivity.

COPYRIGHT: (C)1992,JPO&Japio



⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

^⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平4-198141

®Int. Cl. ⁵	識別記号	庁内整理番号	❸公開 平	成4年(1992)7月17日
C 07 C 27/00 31/20 68/06	A Z A	8827-4H 6958-4H 6958-4H 6516-4H		
# B 01 J 31/08 C 07 B 61/00	300	6516-4 H 審査請求	未請求 請求	項の数 1 (全11頁)

図発明の名称 ジアルキルカーボネートとジオール類の連続的製造法

②特 願 平2-325392

②出 願 平2(1990)11月29日

@発 明 者 福岡 伸 典 岡山県倉敷市潮通3丁目13番1 旭化成工業株式会补内 @発 明 者 佐々木 洋 朗 岡山県倉敷市潮通3丁目13番1 旭化成工業株式会社内 ②発 明 者 東條 正 弘 岡山県倉敷市潮通3丁目13番1 旭化成工業株式会社内 勿出 額 旭化成工業株式会社 大阪府大阪市北区堂島浜1丁目2番6号

⑭代 理 人 弁理士 渡辺 一雄

明細

1. 発明の名称

ジアルキルカーボネートとジオール類の連 続的製造法

2. 特許請求の範囲

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は環状カーボネートと脂肪族モノアルコール類とを反応させて、ジアルキルカーボネートとジオール類とを連続的に製造する方法に関する。 (従来の技術)

環状カーボネートと脂肪族モノアルコール類の 反応から、ジアルキルカーボネートとジオール類 を製造する方法については、いくつかの提案がな されているが、その殆どが触媒に関するものであ る。このような触媒として例えば、アルカリ金属 又はアルカリ金属を含む塩基性化合物(米国特許 第3.642.858 号明細書、特開昭54-48715 号公報 (米国特許第4.181,676 号明細書))、3級脂肪 族アミン (特開昭51-122025号公報 (米国特許第 . 4,062,884 号明細書))、タリウム化合物 (特開 昭54-48716 号公報 (米国特許第4.307.032 号明 細書)〕、錫アルコキシド類(特開昭54-63023 号公報)、亜鉛、アルミニウム、チタンの各アル コキシド (特開昭54-148726号公報)、ルイス酸 と含窒素有機塩基から成る複合触媒(特開昭55-64550 号公報)、ホスフィン化合物(特開昭55-

64551 号公報)、4級ホスホニウム塩(特開昭56 -10144 号公報)、環状アミジン(特開昭59-106436号公報)、ジルコニウム、チタン及び錫の 化合物 [特開昭63-41432 号公報 (米国特許第 4,661,609 号明細書))、4級アンモニウム基を 有する固体強塩基性アニオン交換体 (特開昭63-238043号公報)、3級アミン又は4級アンモニウ ム基を有するイオン交換樹脂、強酸性又は弱酸性 イオン交換樹脂、シリカ中に含浸せしめられたア ルカリ金属又はアルカリ土類金属のケイ酸塩、ア ンモニウム交換ゼオライトから選ばれた固体触媒 [特開昭64-31737 号公報 (米国特許第4,691,041 号明細書))、3級ホスフィン、3級アルシン、 3級スチビン、2価の硫黄又はセレン化合物から 選ばれた均一系触媒 (米国特許第4,734.518 号明 細書)などが提案されている。

また、反応方式としては、これまで3つの方式 が提案されている。これら3つの反応方式は、最 も代表的な反応例である、エチレンカーボネート とメタノールからのジメチルカーボネートとエチ

とができる。この方式では共沸混合物とメタノー ルの分離のために蒸留塔が設けられている。すな わち、反応釜中から蒸発したジメチルカーボネー ト蒸気とメタノール蒸気は蒸留塔を上昇する間に、 共沸混合物蒸気と液状のメタノールに分離され、 共沸混合物蒸気は蒸留塔頂より留去され、液状の メタノールは流下して反応釜に戻されて反応に供 される。また、この方式では、生成するジメチル カーボネートと共沸して留出するメタノールを補 うために、反応釜にメタノールを連続的又はバッ チ的に添加することも行なわれているが、いずれ にしても、この方式では触媒、エチレンカーボネ ート及びメタノールが存在しているバッチ式の反 応釜中でのみ、反応を進行させている。従って反 応はバッチ式であり、3~20数時間もの長時間 をかけて、還流下で反応を行っている。

この方式では、一つの生成物であるジメチルカーボネートは、連続的に反応系外に抜き出されているが、他の生成物であるエチレングリコールは、 触媒の存在下に未反応のエチレンカーボネートと レングリコールの製造方法において用いられている。

すなわち、第1の方式は、エチレンカーボネート、メタノール及び触媒をバッチ式反応容器であるオートクレーブに仕込み、メタノールの沸点以上の反応温度において加圧下で所定の反応時間保持することによって反応を行う完全なバッチ式反応方式である(米国特許第3,642,858.号明細書、特開昭54-48715号公報(米国特許第4,181,676号明細書)、特開昭54-63023号公報、特開昭54-148726号公報、特開昭55-64550号公報、特開昭55-64550号公報、特開昭55-64550号公報、特開昭55-64556号公報、特開昭56-10144号公報)。

第2の方式は、反応釜の上部に蒸留塔を設けた装置を用いるものであって、エチレンカーボネート、メタノール及び触媒を反応容器に仕込み、所定の温度に加熱することによって反応を進行させる。この場合、生成するジメチルカーボネートとメタノールは最低共沸混合物(沸点 6 3 ℃ / 7 6 0 mmHg) を形成するため、この共沸混合物はメタノール(沸点 6 4 6 ℃ / 7 6 0 mmHg) と分離するこ

長時間滞留することになる。このエチレングリコールとエチレンカーボネートとの長時間滞留による副反応を抑制し、選択率の低下を防ぐためには、反応釜にバッチ的に仕込まれたエチレンカーボネートに対して、大過剰のメターノールを用いる必要があり、事実これまでに提案されている方法では、エチレンカーボネート(又はプロピレンカーボネート)1 モルあたり、1 4 モル(米国特許第3、803、201 号明細書)、1 7 モル(特開平1 ー311054号公報)、2 2 モル〔特開昭51-122025号公報(米国特許第4、062、884号明細書)〕、2 3 モル〔特開昭54-48716号公報(米国特許第4、307、032号明細書)〕もの大過剰のメタノールが使用されている。

第3の方式は、所定の反応温度に保たれた管状 リアクターにエチレンカーボネートとメタノール の混合溶液を連続的に供給し、他方の出口より未 反応のエチレンカーボネートとメタノールと、生 成物であるジメチルカーボネート及びエチレング リコールとを含む反応混合物を液状で連続的に抜 き出す連続反応方式である。用いる触媒の形態によって2つの方法が行われている。すなわち、均一系触媒を用いて、エチレンカーボネートとメタノールの混合溶液と一緒に管状リアクターを通過させ、反応後、反応混合物中から触媒を分解する方法(特開昭63-41432 号公報(米国特許第

4,661,609 号明細書)、米国特許第4,734.518 号明細書)と、管状リアクター内に固定させた不 均一触媒を用いる方法(特開昭63-238043号公報 、特開昭64-31737 号公報(米国特許第4,691.04 1 号明細書))がある。エチレンカーボネートと メタノールとの反応によるジメチルカーボネート とエチレングリコールの生成反応は平衡反応 ることから、この管状リアクターを用いる連続流 通反応方式では、エチレンカーボネートの反応率は 、仕込組成比と反応温度によって決まる平衡反応 率以上に高めることは不可能である。例えば、特 開昭63-41432 号公報(米国特許第4,661.609 号 明細書)の実施例1によれば、仕込みモル比

や、反応率が低く大量の未反応の原料を分離・回収・再循環させなければならないこと [(3)] などの欠点を有している。さらに高反応率・高収率・高選択率でジアルキルカーボネートとジオール類を連続的に製造する方法は、これまで全く提案されていなかった。

メタノール/エチレンカーボネート= 4 / 1

(発明が解決しようとする課題)

このようなこれまでに提案されている方法が有している欠点がなく、ジアルキルカーボネートとジオール類を高い反応速度で、かつ高反応率・高収率・高選択率で、しかも連続的に製造する方法を提供することを目的とするものである。

(課題を解決するための手段)

本発明者らは、鋭意検討を重ねた結果、連続多 段蒸留塔内の複数段において、反応を行わせると 同時に低沸点生成物を蒸留で抜き出す方式が優れ た方法であることを見出し、この知見に基づいて 本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明は、触媒の存在下に、環状カ ーボネートと脂肪族モノアルコール類とを反応さ の原料を用いる130℃での流通反応においては、 エチレンカーボネートの反応率は25%である。 このことは、反応混合物中に未反応で残存する大 最のエチレンカーボネート及びメタノールを分離 ・回収して反応器へ再循環させる必要があり、事 実、特開昭64-31737 号公報(米国特許第 4.691,041 号明細書)の方法では、分離・精製・ 回収・再循環のためのたくさんの設備が用いられ ている。

このように、環状カーボネートと脂肪族モノア ルコール類とからジアルキルカーボネートとジオ ール類を製造するこれまでに提案された方法は、

- (1) 完全なパッチ反応方式
- (2) 蒸留塔を上部に設けた反応釜を用いるバッチ 反応方式
- (3) 管式リアクターを用いる液状流通反応方式の 3 方式であるが、いずれの場合も、反応時間 (あるいは反応液が触媒と接触している滞留時間)が長いこと((1)及び(2))、大量の脂肪族ア ルコール類を使用しなければならないこと((2))

本発明の方法が、従来の方式、すなわち、蒸留 塔を上部に設けた反応釜を用いるバッチ反応方式 に比べて、短い反応時間で高反応率・高収率・高 選択率を示すのは、次のような理由によるものと 思われる。

本発明の反応は、環状カーボネート(A)と脂肪族モノアルコール類(B)から、ジアルキルカーボネート(C)とジオール類(D)が生成する

$$R \stackrel{0}{\longleftarrow} C = 0 + 2 R^{2} OH$$

$$(A) \qquad (B)$$

$$R^{2} OCOR^{2} + R^{1} \stackrel{OH}{\triangleleft} OH$$

$$(C) \qquad (D)$$

この反応は通常、液相中で進行しているので、 反応率を高めるためには、反応の結果、生成して くるジアルキルカーボネートとジオール類のうち、 低沸点生成物を反応液中からできるだけ速く除去

けて低沸点生成物の濃度が漸次増加する分布をもつ。

反応領域の任意の位置を考えると、反応液は反応の結果、平衡組成に近づいた状態であり、蒸気相も反応液に対して気液平衡状態に近づいた銀症であると考えられる。従って、反応液がこの位置に留まる場合には反応はこれ以上進行しないが高度際には、反応液は流下することにより、反応を進行させて、反応液中の高沸点反応生成物濃度を高くすることができる。

したがって、本発明の方法が従来の方法に比較 して優れた効果を有するのは、主として次の点に 起因するものと考えられる。

①蒸留塔を設置した反応釜のような反応形式と比較して、気液界面積を大きくすることができ、その結果、低沸点反応生成物の蒸気相への物質移動が容易となる。

②連続多段蒸留塔内の反応液中の高沸点原料は下 方から上昇してくる低沸点原料を含む蒸気と気液 する必要がある。

しかしながら、先行技術に記載されている蒸留 塔を上部に設置した反応釜を用いる反応方式では、 どうしても反応速度を上げることができなかった。 この理由は、反応の場が触媒の存在する反応釜の 部分にのみ限定されているだけでなく反応によっ て生成した反応副生物を反応釜部の液中から気相 に蒸発させるための気液界面積が小さいためであ る。

これに対して本発明の方法においては、連続多段蒸留塔内の複数段という広い範囲に触媒を存在させており、この広い領域で反応を進行させることができる。この領域内では、供給した反応では、下方から上昇してくる蒸気と気液接触を繰り返し、蒸留を行いつ、反応しながら流下している素の時、低沸点反応生成物は反応液中から蒸気内部での発度分布は、反応液中では供給部から塔下部にかけて高沸点生成物の濃度が漸次増加する分布をもち、蒸気相では塔下部から塔上部にか

本発明で用いられる連続多段蒸留塔とは、蒸留の理論段数が2段以上の多段を有する蒸留塔であって、連続蒸留が可能なものであるならばどのようなものであってもよい。このような連続多段蒸留塔としては、例えば泡鐘トレイ、多孔板トレイ、バルブトレイ、向流トレイ等のトレイを使用した

本発明で原料とし用いられる環状カーボネートとは、前記(A)で表わされる化合物であって、例えば、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネート等のアルキレンカーボネート類や、1.3 ージオキサンクロヘキサー2ーオン、1.3 ージオキサンクロヘブター2ーオンなどが好ましく用いられ、エチレンカーボネート、プロピレンカーボネートが入手の容易さなどの点から特に好ましく

ネチルアルコール(各異性体)、フェニルプロパ ノール(各異性体)などがあげられ、さらにこれ らの脂肪族モノアルコール類において、ハロゲン、 低級アルコキシ基、シアノ基、アルコキシカルボ ニル基、アリーロキシカルボニル基、アシロキシ 基、ニトロ基等の置換基によって置換されていて もよい。

このような脂肪族モノアルコール類の中で、好ましく用いられるのは炭素数1~6のアルコール類であり、特に好ましいのはメタノール、エタノール、プロパノール(各異性体)、プタノール(各異性体)の炭素数1~4のアルコール類である。

本発明において触媒は、理論段数 2 段以上を有する連続多段蒸留塔の複数段に存在させることが必要であり、本発明の特徴はこの触媒の存在する複数段において、環状カーボネートと脂肪族モノアルコール類とを接触させることによって反応を進行させると同時に低沸点生成物を蒸留によってガス状で抜き出す反応蒸留方式を実施することに

使用される。

また、もう一方の原料である脂肪族モノアルコ ール類とは、前記(B)で表わされる化合物であ って、例えば、メタノール、エタノール、プロパ ノール(各異性体)、アリルアルコール、ブタノ ール(各異性体)、3-ブテン-1-オール、ア ミルアルコール (各異性体)、ヘキシルアルコー ル (各異性体)、ヘプチルアルコール (各異性体)、 オクチルアルコール (各異性体) 、ノニルアルコー -ル (各異性体)、デシルアルコール (各異性体)、 ウンデシルアルコール (各異性体)、ドデシルア ルコール (各異性体)、シクロペンタノール、シ クロヘキサノール、シクロヘプタノール、シクロ オクノール、メチルシクロペンタノール(各異性 体)、エチルンクロペンタノール(各異性体)、 メチルシクロヘキサノール(各異性体)、エチル シクロヘキサノール (各異性体)、ジメチルシク ロヘキサノール(各異性体)、ジエチルシクロヘ キサノール (各異性体)、フェニルシクロヘキサ ノール(各異性体)、ベンチルアルコール、フェ

ある。

このような連続多段蒸留塔の複数段に触媒を存在させる方法はどのような方法であってもよいな方法であってもような方法であってもような方法であってもより、反応条件下で反応液に溶解することにより、反応条件下で反応液ともできるし、あるいは反応条件下で反応液ともできるし、あるいは反応条件下で反応液としないような不均一系触媒の場合、 該蒸留塔内に固体触媒を配置することにより、 反応系に触媒を存在させることもできるし、これらを併用した方法であってもよい。

均一系触媒を該蓋留塔に連続的に供給する場合には、原料と同時に供給してもよい。また、塔底からは異なる位置に供給してもよい。また、塔底からがであればとの位置に触媒を供給してもよい。しかし、該蓋留塔内で実際に反応が進行するのは触媒供給位置から下の領域であることから、塔頂から原料供給位置までの間の領域に触媒を供給することが好ましい。また、不均一系の固体触媒を用いる場合、そ

の触媒は該蒸留塔内の任意の位置に必要量充填することができ、この触媒の存在する層の理論段が少くとも2段以上あればよい。該蒸留塔内で触媒が存在しない領域では、反応生成物の濃縮等の通常の蒸留塔としての機能のみを果たすことになる。この固体触媒は蒸留塔の充填物としての効果も有している。

 ロール、N-アルキルインドール、オキサゾール、 N-アルキルイミダゾール、N-アルキルピラブ ール、オキサジアゾール、ピリジン、アルキルピ リジン、キノリン、アルキルキノリン、イソキノ リン、アルキルイソキノリン、アクリジン、アル キルアクリジン、フェナントロリン、アルキルフ ェナントロリン、ピリミジン、アルキルピリミジ ン、ピラジン、アルキルピラジン、トリアジン、 アルキルトリアジン等の含窒素複素芳香族化合物 類;ジアザビシクロウンデセン(DBU)、ジア ザビンクロノネン(DBN)等の環状アミジン類 ・酸化タリウム、ハロゲン化タリウム、水酸化タ リウム、炭酸タリウム、硝酸タリウム、硫酸タリ ウム、タリウムの有機酸塩類等のタリウム化合物 類:トリプチルメトキシ錫、トリプチルエトキシ 錫、ジブチルジメトキシ錫、ジエチルジエトキシ 錫、ジブチルエチレンジエトキシ錫、ジプチルフ ェノキシ錫、ジフェニルメトキシ錫、酢酸ジブチ ル錫、塩化トリプチル錫、2-エチルヘキサン酸 錫等の錫化合物類;ジメトキシ亜鉛、ジエトキシ

亜鉛、エチレンジオキシ亜鉛、ジブトキシ亜鉛等 の亜鉛化合物類:アルミニウムトリメトキシド、 アルミニウムトリイソプロポキシド、アルミニウ ムトリプトキシド等のアルミニウム化合物類;テ トラメトキシチタン、テトラエトキシチタン、テ トラブトキシチタン、ジクロロジメトキシチタン、 テトライソプロポキシチタン、酢酸チタン、チタ ンアセチルアセトナート等のチタン化合物類:ト リメチルホスフィン、トリエチルホスフィン、ト リブチルホスフィン、トリフェニルホスフィン、 トリプチルメチルホスホニウムハライド、トリオ クチルプチルホスホニウムハライド、トリフェニ ルメチルホスホニウムハライド等のリン化合物類 : ハロゲン化ジルコニウム、ジルコニウムアセチ ルアセトナート、ジルコニウムアルコキシド、酢 酸ジルコニウム等のジルコニウム化合物類;鉛お よび鉛を含む化合物類、例えば、Pb0、Pb02、 Pb.O. などの酸化鉛類; PbS 、Pb.S. 、PbS.など の硫化鉛類: Pb(OH)2、Pb:02(OH)2、

Pb:[Pb0:(OH):]、Pb:0(OH): などの水酸化鉛類:

Na₂PbO₂、K₂PbO₂、NaHPbO₂、KHPbO₂などの亜ナ マリ酸塩類; NazPbOa 、NazHzPbO4 、KzPbOa、 K₂[Pb(OH)₄]、K₄PbO₄、Ca₂PbO₄、CaPbO₁などの 鉛酸塩類: PbCO,、2PbCO,・Pb(OH)。などの鉛の 炭酸塩およびその塩基性塩類; Pb(OCH₂)₂、 (CH₂O)Pb(OPh)、Pb(OPh)₂などのアルコキシ鉛類 ; アリールオキシ鉛類; Pb(OCOCHa)a、Pb(OCOCHa)a Pb(OCOCH₂), · PbO ·3H₂O などの有機酸の鉛塩お よびその炭酸塩や塩基性塩類;Bu4Pb、Ph4Pb、 Bu,PbCl、Ph,PbBr、Ph,Pb(またはPh,Pb,)、 Bu₂PbOH、Ph₂PbOなどの有機鉛化合物類(Buはブ チル基、Phはフェニル基を示す); Pb-Na、Pb-Ca、Pb-Ba、Pb-Sn、Pb-Sbなどの鉛の合金類; ホウエン鉱、センアンエン鉱などの鉛鉱物類、お よびこれらの鉛化合物の水和物類: 3級アミノ基 を有する陰イオン交換樹脂、アミド基を有するイ オン交換樹脂、スルホン酸基、カルボン酸基、リ ン酸基のうちの少なくとも一つの交換基を有する イオン交換樹脂、第4級アンモニウム基を交換基 として有する固体強塩基性アニオン交換体等のイ

オン交換体類:シリカ、シリカーアルミナ、シリカーマグネシア、アルミノシリケート、ガリウムシリケート、各種ゼオライト類、各種金属交換ゼオライト類、アンモニウム交換ゼオライト類などの固体の無機化合物類等が用いられる。

固体接触として、特に好ましく用いられるのは 第4級アンモニウム基を交換基として有するなり、このようなな としては、例えば、第4級アンモニウム基を交換 はして有する強塩基性アニオン交換樹脂、の をとして有する強塩基性アニオン交換樹脂、ロース は、第4級アンモニウム基を交換 はアンモニウム基を交換体、第4級アンモニウム 基を交換をして有する無機質担体担持型強塩 性アニオン交換体などが挙げられる。

第4級アンモニウム基を交換基として有する強塩基性アニオン交換樹脂としては、例えば、スチレン系強塩基性アニオン交換樹脂などが好ましく用いられる。スチレン系強塩基性アニオン交換樹脂は、スチレンとジビニルベンゼンの共重合体を母体として、交換基に第4級アンモニウム(I型

マクロレティキュラー型(MR型)いずれも使用できるが、耐有機溶媒性が高い点からMR型が特に好ましい。

第4級アンモニウム基を交換基として有するセルロース強塩基性アニオン交換体としては、例えば、セルロースの-OH基の一部または全部をトリアルキルアミノエチル化して得られる、

 $-0CH_2CH_2NR_1X^{\Theta}$ なる交換基を有するセルロースが 挙げられる。ただし、R はアルキル基を示し、通 常、メチル、エチル、プロピル、ブチルなどが用 いられ、好ましくはメチル、エチルが使用される。 また、 X^{Θ} は前述のとおりである。

本発明において使用できる、第4級アンモニウム基を交換基として有する無機質担体担持型強塩 基性アニオン交換体とは、無機質担体の表面水酸基-OHの一部または全部を修飾することにより、4級アンモニウム基- $O(CH_2)$ 。 NR_3 X $^{\Theta}$ を導入したものを意味する。ただし、R、X $^{\Theta}$ は前述のとおりである。nは通常1~6の整数であり、好ましくはn=2である。無機質担体としては、シリカ、ア あるいは Ⅱ型)を有する強塩基性アニオン交換樹脂であり、例えば、次式で模式的に示される。

上記式中、 X^{\odot} はアニオンを示し、通常、 X^{\odot} としては、 F^{\odot} 、 $C\ell^{\odot}$ 、 Br^{\odot} 、 I^{\odot} 、 $HC0_2^{\odot}$ 、 $E\ell^{\odot}$ 、 $E\ell^{\odot}$ 0、 $E\ell^{\odot}$ 0 $E\ell^{\odot}$ 0 E

ルミナ、シリカアルミナ、チタニア、ゼオライト などを使用することができ、好ましくはシリカ、 アルミナ、シリカアルミナが用いられ、特に好ま しくはシリカが使用される。無機質担体の表面水 酸基の修飾方法としては、任意の方法を用いるこ とができる。例えば、無機質担体とアミノアルコ ール HO(CH₂)。NR、を塩基触媒存在下に脱水反応 を進行させることによりアミノアルコキシ化した 後に、ハロゲン化アルキルRX'(X'はハロゲンを 示し、通常は Ce、Br、Iなどが使用される)と 反応させて-O(CH₂)』NR₃X[®] 基とする。さらに、 アニオン交換を行なうことにより、所望のアニオ ンX[⊖]を有する4級アンモニウム基 - 0(CH₂)。NR₂X[⊖] とする。また、n=2の場合には、無機質担体を N, N-ジアルキルアジリジンで処理することによ り、 N,N-ジアルキルアミノエトキシ化して - OCH2CH2NR2基とした後に、上述の方法により - OCH2CH2NR2X 基とされる。

第4級アンモニウム基を交換基として有する固 体強塩基性アニオン交換体は、市販のものを使用 することもできる。その場合には、前処理として 予め所望のアニオン種でイオン交換を行なった後 に、触媒として使用することもできる。

また、少くとも1個の窒素原子を含む複素環基が結合している巨大網状およびゲルタイプの有機ポリマー、または少くとも1個の窒素原子を含む複素環基が結合している無機質担体から成る固体触媒も好ましく用いられる。

たは気液混合状態で該蒸留塔に連続的に供給し、 より低沸点の原料をガス状で該蒸留塔の下部に連 続的に供給する方法も好ましい方法である。この 場合、上部より供給する高沸点原料中に、低沸点 原料が含まれていても、もちろん構わない。

これらの供給原料中に、生成物であるジアルキルカーボネートまたはジオール類が含まれていてもよいが、本反応は可逆反応であるため、これらの生成物の遺度があまり高い場合には原料の反応率を低下させるため好ましくない。

ましいのは、2~20倍モル量の脂肪族モノアルコール類が使用される場合である。

本発明においては、多段連続蒸留塔内の複数段において、触媒の存在下に環状カーボネートとジオール類を生成するが、これらの生成物のうち、沸点の低い方の低沸点生成物はガス状で該蒸留塔より連続的に抜き出される。この場合、ガス状抜き出し物は低沸点生成物単独でも良いし、脂肪族モノアルコール類及び/又は環状カーボネートとの混合物であってもよい。

連続多段蒸留塔から、低沸点生成物を含むガス 状物質を抜き出す抜き出し口は、塔底以外の任意 の位置に設けることができるが、蒸気相中の低沸 点生成物の濃度は、通常、塔の上部にいくに従っ で増加している。従って、原料供給位置から塔頂 の間又は塔頂部にガス状物質の抜き出し口を設け ることが好ましく、塔頂部に設けることがさらに 好ましい。このようにして抜き出されたガス状成 分を、冷却等によって液状にし、その一部を眩素 留塔の上部に戻す、いわゆる還流操作を行っさる よい。この選流操作によって還流比を増加高 と、低沸点生成物の蒸気相への蒸留効率が高 るため、抜き出すガス成分中の低沸点生成物 を増加させることができる。しかしながら、ま りに還流比を増加させると必要な熱エネルギーが 大きくなるので好ましくない。したがって、 遠常0~10が用いられ、好ましくは、 0 ~5が用いられる。

本発明の方法によって生成するジアルキルカー 高速 ホートとジオール類のうち、沸点のの液状 は連続多段 蒸留 塔の下 液状 抜き出される。この場合、液状 抜き出される。この場合、液状 抜き モ 成物 単独でもよいし、脂肪 との の でいてもよい。 反応 条件 下において 反応 条件 下において 反応 条件 いる 場合は、この 解媒 を と は し 物中に 該触媒 も 含まれる。 高 沸点 生 成物 を

含む液状物質を連続多段蒸留塔から抜き出す抜き 出し口は、塔下部に設けられ、特に好ましくは塔 底部に設けられる。このようにして抜き出された 液状物質は、その一部をリポイラーで加熱するこ とによって、ガス状又は気液混合物の状態で該蒸 留塔の下部に戻してもよい。

また、本発明において、連続多段素留塔内での 反応液の平均滞留時間は、反応条件や多段連続素 留塔の種類や内部構造(例えば棚段や充塡物の種 類)によっても異なるが、通常0.001~50時間、 好ましくは0.01~10時間、より好ましくは 0.05~5時間である。

反応温度は、連続多段蒸留塔内の温度であり、

の間に設けられた導入口から、液状で該蒸留塔内 に連続的に供給され、低沸点原料である低級脂肪 族モノアルコールは塔下部より、ガス状で該蒸留 塔内に連続的に供給される。そして反応によって 生成した低沸点生成物であるジアルキルカーボネートは、連続多段蒸留塔の塔頂部から、ガス状で 連続的に抜き出され、高沸点生成物であるエチレ ングリコール又はプロピレングリコールは該蒸留 塔の下部から、液状で連続的に抜き出される。

本発明で用いられる触媒の量は、使用する触媒の種類によっても異なるが、触媒を連続多段蒸留塔の反応域に連続的に供給する場合には、供給原料である環状カーボネートと脂肪族モノアルコールの合計重量に対する割合で表わして、通常0.0001~50重量%で使用される。また固体触媒を連続多段蒸留塔内に設置して使用する場合には、該蒸留塔の空塔容積に対して、0.01~75体積%の触媒量が好ましく用いられる。

本発明においては、反応は主として触媒の存在 する連続多段蒸留塔の複数段において起こるため、

用いる原料の種類や反応圧力によって異なるが、 通常 0 ~ 3 5 0 ℃、好ましくは 2 0 ~ 2 0 0 ℃の 範囲である。また、反応圧力は減圧、常圧、加圧 いずれであってもよく、通常 0,00001 ~ 2 0 0 kg / cm² である。

本発明においては、必ずしも溶媒を使用する必要はないが、反応操作を容易にする等の目的で適当な不活性溶媒、例えば、エーテル類、脂肪族炭化水素類、芳香族炭化水素類、ハロゲン化脂肪族炭化水素類、ハロゲン化芳香族炭化水素類等を反応溶媒として用いることができる。

また、反応に不活性な物質として窒素、ヘリウム、アルゴン等の不活性ガスを反応系に共存させてもよいし、生成する低沸点生成物の留去を加速する目的で連続多段蒸留塔の下部より、前記の不活性ガスや反応に不活性な低沸点有機化合物をガス状で導入してもよい。

〔実施例〕

次に、本発明を実施例によって具体的に説明するが、本発明は、これらの実施例に限定されるも

のではない。

実施例 1

第1図に示されるような内径2cm、長さ1mの 充塡塔式連続多段蒸留装置を用いて、エチレンカ ーボネートとメタノールから、ジメチルカーボネ ートとエチレングリコールを連続的に製造する反 応を行った。

触媒兼充填物として、第4級アンモニウム基を交換基とする除イオン交換樹脂(Dowex®MSA-1、 $C\ell$ 型)を、2N-Na₂CO₂水溶液でイオン交換した後、純水で洗浄を繰返し、次いで乾燥メタノールで繰返し洗浄することによって、脱水・乾燥たむので、 $C\ell$ イオンの約50%が CO_2^2 イオンに交換したものを該蒸留塔の内部に約60cmの高さに充填した。なおこの触媒の上下には、それぞれ約10cmの高さで直径3mmのステンレス製ディクソンパッキンを充填した。

塔下部原料導入口2よりメタノール蒸気を81.6 g/hrで導入し、塔上部原料導入口1より、70 ℃に加熱したエチレンカーボネートとメタノール

を示している。この方法により、ジメチルカーボネートとエチレングリコールを連続して製造したが、200~400時間後も、ほぼ同様の成績であった。

実施例 2

エチレンカーボネートの代りにプロピレンカーボネートを用いる以外は、実施例1と同様な方法を行った結果、塔頂成分としてジメチルカーボ重量 %)とメタノール(71.5重量 %)から成る混合物が、また塔底成分としてロールの高沸点副生成物を含むプロレングリコール(55.1重量 %)とメタノール(44.3重量 %)の混合物が連続的に得られた。プロピレンカーボネートの反収率及び選択率は99.4%であった。

実施例3

第2図に示されるような30段の段数を有する オールダショー型蒸留塔から成る連続多段蒸留装 の混合物(重量比:エチレンカーボネート/メタ ノール=5/1)を26.4g/hrで導入した。塔 内の温度は塔底部で約78℃、塔頂部で約65℃ であった。

塔頂ガス抜き出し口3より抜き出されたガス状成分は冷却し液状にして、77.2g/hrで連続的に抜き出され、また塔底の抜き出し口4より塔底液が30.8g/hrで連続的に抜き出された。定常状態になった後の塔頂より抜き出されたガス成分を凝縮した液はジメチルカーボネート(29重量%)とメタノール(71重量%)の混合物であった。

また、塔底より抜き出された液状成分は、エチレングリコール(50重量%)、メタノール(49.5重量%)及び高沸点副生成物(0.5重量%)から成っており、エチレンカーボネートは全く検出されなかった。この結果は、エチレンカーボネートの反応率は100%で、ジメチルカーボネートの収率及び選択率が99.5%、エチレングリコールの収率及び選択率が99.5%であること

置を用いて、エチレンカーボネートとメタノールから、ジメチルカーボネートとエチレングリコールを連続的に製造する反応を行った。

触媒としての酢酸鉛(200ppm)を含むエチレンカーボネートとメタノールの混合物(重量比:エチレンカーボネート/メタノール=6/1)を70℃に加熱し、塔5の上部の導入口1から143.7g/hrで連続的に導入した。また、塔下部の導入口2から、メタノール 356.3g/hrを連続的に導入した。塔底成分は、リボイラー6で加熱されており、その一部は液状成分抜き出し口4より連続的に抜き出されている。

塔頂ガス抜き出し口3より抜き出されたガス状成分は冷却し液状にして365.7g/hrで連続的に抜き出され、塔底液は134.3g/hrで連続的に抜き出された。定常状態になった後の塔頂より抜き出されたガス成分を凝縮した液はジメチルカーボネート(29重量%)とメタノール(71重量%)の混合物であった。

また塔底より抜き出された塔底液 134.3g中に

は、エチレングリコール72.98、エチレンカー ポネート 1.05g、高沸点副生成物 0.8g、メタ ノール59.5 g 含まれていた。この結果はエチレ ンカーボネートの反応率は99%で、ジメチルカ ーポネートの収率及び選択率は99.2%で、エチ レングリコールの収率及び選択率は99%である ことを示している。

. (発明の効果)

本発明の方法により、環状カーボネートと脂肪 族アルコール類から、高収率・高選択率で、ジア ルキルカーボネートとジオール類を連続的に製造 できる。

4. 図面の簡単な説明

第1図は、充塡塔式連続多段蒸留装置の模式図 であり、第2図は、オールダショー型連続多段蒸 留装置の模式図である。

1:高沸点原料導入口

2:低沸点原料導入口

3:低沸点反応生成物抜き出し口

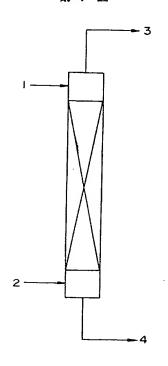
特許出願人 旭化成工業株式会社 代理人 辺。

5:段塔

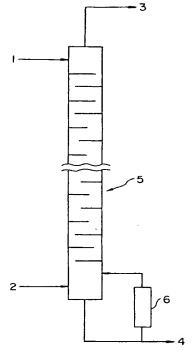
6: リポイラー

4:高沸点反応生成物抜き出し口

第 1 図



第 2 図



This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked.

belooks in the images medde but are not immed to the items encered.
☐ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.